Patent Abstracts of Japan'

EUROPEAN PATENT OFFICE cited in the European Search Report of EP 6374 Your Ref.: US

**PUBLICATION NUMBER** 

2001026842

**PUBLICATION DATE** 

30-01-01

APPLICATION DATE

09-07-99

APPLICATION NUMBER

11196552

APPLICANT: KAWASAKI STEEL CORP;

INVENTOR: NABESHIMA SEIJI;

INT.CL.

: C22C 38/00 C22C 1/10 C22C 38/14

TITLE

COLD ROLLED STEEL SHEET EXCELLENT IN SURFACE PROPERTY AND INTERNAL

PROPERTY AND ITS PRODUCTION

ABSTRACT :

PROBLEM TO BE SOLVED: To suppress surface defects caused by clusterlike inclusions or the like and press cracking caused by large-granular inclusions by allowing a steel sheet to have a specified compsn. contg. C, Si, Mn, P, S, Al, N, Ta, Ca and metallic rare earth metals and composing granular or rupturelike oxide inclusions with specified size of specified amounts of Al2O3, the oxide of Ca and/or metallic rare earth metals and Ti oxide.

SOLUTION: This steel sheet has a componential compsn. contg., by weight, ≤0.010% C,  $\leq$ 1.0% Si,  $\leq$ 3.0% Mn,  $\leq$ 0.15% P,  $\leq$ 0.05% S, <0.01% A1,  $\leq$ 0.01% N, 0.015 to 0.1% Ti and ≥0.0005% Ca and/or rare earth metals, and the balance Fe with inevitable impurities. Then, the compsn. of granular or rupturelike oxide inclusions having the size of ≤50 µm is composed of 10 to 30% Al2O3, 5 to 30% oxide of Ca and/or metallic rare earth metals and 50 to 90% Ti oxide.

COPYRIGHT: (C)2001, JPO

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開200i-26842

(P2001 - 26842A)

(43)公開日 平成13年1月30日(2001.1.30)

(51) Int.Cl.7

識別記号

テーマコート\*(参考)

C 2 2 C 38/00 1/10

38/14

301

C 2 2 C 38/00

FΙ

301R 4 K 0 2 0

1/10

38/14

審査請求 未請求 請求項の数2 〇L (全 7 頁)

(21)出顧番号

(22) 川顧日

特願平11-196552

(71)出願人 000001258

平成11年7月9日(1999.7.9)

川崎製鉄株式会社

兵庫県神戸市中央区北本町通1丁目1番28

号.

(72)発明者 三木 祐司

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目(番地な

し) 川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

(72)発明者 別所 永康

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目(番地な

し) 川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

(74)代理人 100080687

弁理士 小川 順三 (外1名)

最終頁に続く

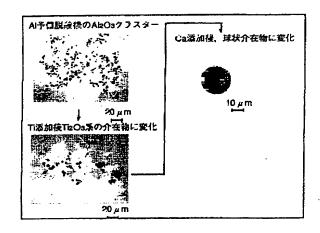
#### 表面性状および内質に使れる冷延網板並びにその製造方法 (54) 【発明の名称】

(57)【要約】

(修正有)

【課題】 表面欠陥が発生しにくく、大型粒状の介在物 に起因するプレス割れが生じがたい、表面性状、内質と もに良好な冷延鋼板とその製造技術を提案する。

出鋼後の溶鋼をAIおよびTiにより脱酸 【解決手段】 したのちGaおよび/またはREMを添加する工程におい て、AI添加前の酸素の量と、AIを添加してからTiを添加 するまでの時間との間に、a<sub>0</sub> /t≤100(ただし、 an:Al添加前の酸素の量(ppm)、t:Alを添加し てからTiを添加するまでの時間(min))の関係が成 り立つようにして添加することにより、C,Si,M n, P, S, Al, N, Ti, Caおよび金属REMを 含み、残部はFeよりなる成分組成で、かつ、50μm以 下の大きさを有する、粒状または破断状の酸化物系介在 物の組成が Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub>:10~30wt%、Caおよび/または金 属REMの酸化物:5~30wt%、Ti酸化物:50~90wt% の冷延鋼板とする。



# BEST AVAILABLE COPY

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】  $C \le 0.010$  wt%、 $Si \le 1.0$  wt%、 $Mn \le 3.0$  wt%、 $P \le 0.15$  wt%、 $S \le 0.05$  wt%、Al < 0.01 wt%、 $N \le 0.01$  wt%、 $S \le 0.05$  wt%、Al < 0.01 wt% Al < 0.01 wt%、Al < 0.01 wt% Al < 0.01

【請求項2】 出鋼後の溶鋼をAlおよびTiにより脱酸したのちCaおよび/またはREMを添加する工程を経て、 $C \le 0.010 \text{ wt}\%$ 、 $Si \le 1.0 \text{ wt}\%$ 、 $Mn \le 3.0 \text{ wt}\%$ 、 $P \le 0.15 \text{wt}\%$ 、 $S \le 0.05 \text{wt}\%$ 、Al < 0.01 wt%、 $N \le 0.01 \text{wt}\%$ 、 $0.015 \text{ wt}\% \le Ti \le 0.1 \text{ wt}\%$ 、 $Caおよび/または金属REM <math>\ge 0.0005 \text{wt}\%$ を含み、残部はFeおよび不可避的不純物よりなる冷延鋼板を製造するに当たり、

A1添加前の酸素の量と、A1を添加してからTiを添加するまでの時間との間に、

#### $a_0 / t \le 100$

ただし、 $a_0$ : A1添加前の酸素の量(<math>ppm)、t:A1を添加してからTiを添加するまでの時間(min)の関係が成り立つように添加することを特徴とする、表面性状および内質に優れる冷延鋼板の製造方法。

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、表面性状および内質に優れる冷延鋼板、とくに鋼中の酸化物系介在物の組成を制御して、介在物起因によるプレス割れに対する抵抗性を高めた冷延鋼板およびその製造方法に関するものである。

#### [0002]

【従来の技術】鋼の脱酸は、当初、特公昭44-18066 号公報に開示されているように、AIではなくFe-Ti で行われていた。しかし近年では、酸素濃度の安定した鋼を低コストで製造するために、AIを0.005 wt%以上含有させるAI脱酸鋼が主流となっている。

【0003】綱のA1脱酸は、ガス機排やR1脱ガス装置を用い、生成酸化物を凝集、合体させて、浮上分離する方法であるが、この場合、鋳片中には $A1_20_3$  酸化物が不可避に残留することになる。しかも、この $A1_20_3$  はクラスター状になるため、分離しにくく、時には数 $100~\mu$ m以上ものクラスター状介在物が残留する。もし、このようなクラスター状の介在物が銭片表層部に補捉されると、 $\Lambda$ が、スリーバのような表面欠陥につながることになるから、美麗さを必要とする自動車用鋼板では致命的な欠陥となる。また、 $\Lambda1$ 脱酸では、 $\Lambda1_20_3$  がタンディシュからモールドへ注入するために使用するイマージョンノズルの内壁に付着し、ノズル閉塞をひき起こすという

### 問題があった。

【0004】このようなAI 脱酸に伴う上述した問題に対し、アルミキルドした溶鋼中にCaを添加することにより、CaO , AI  $_2$ O $_3$  複合酸化物を生成させる方法が提案されている。(例えば、特開昭61-276756号公報、特開昭58-154447号公報および特開平6-49523 号公報)。この方法におけるCa添加の目的は、AI  $_2$ O $_3$  とCaとを反応させて、CaOAI  $_2$ O $_3$  , 12CaOAI  $_2$ O $_3$  , 3CaOAI  $_2$ O $_3$  等の低融点複合酸化物を形成することにより、上述した問題点を克服しようとするものである。

【0005】しかしながら、溶鋼中へCaを添加すると、 このCaが鋼中のSと反応してCaSを形成し、このCaSが 発錆の原因をつくる。この点、特開平6-559 号公報で は、発錆を防止するために、鋼中に残留するCa量を5 pp m 以上10ppm 未満とする方法を提案している。しかし、 Ca量を10ppm 未満にしたとしても、鋼中に残留するCa〇 -Al2O。系酸化物の組成が適正でない場合、特にCaO 濃 度が30%以上の酸化物の場合、その酸化物中のSの溶解 度が増加し、温度低下時や凝固時に介在物内周囲にCaS が不可避に生成する。その結果、そのCaSが起点となっ て錆が発生し、製品板の表面性状の劣化を招くようにな る。また、このような発錆点が残留したまま、めっきあ るいは塗装のような表面処理を行うと、処理後にどうし ても表面ムラが発生する。一方で、介在物中のCaO 濃度 が20%以下と低くかつ $Al_2O_3$  濃度が高い場合、特に $Al_2O_3$ 。 濃度が70%以上の場合には、介在物の融点が上がり、 介在物どうしが焼結しやすくなるため、連続鋳造時にノ ズル詰まりが発生しやすくなるだけでなく、鋼板表面に はヘゲ、スリーバ等が発生し、表面性状を著しく悪化さ せるという問題があった。

【0006】これに対し、近年に至り、AIを添加せずに、Tiで脱酸する方法が、特開平8-239731号公報として開発されている。このようなAIレスTi脱酸の方法は、AI脱酸法に比べ、到達酸素濃度が高く介在物量は多いが、クラスター状の酸化物は生成しない。とくに生成する介在物の形態がTi酸化物-AI2O。系となり、2~50μm程度の粒状の酸化物が分散した状態を呈する。そのため、介在物がクラスター状になることに起因する上述した表面欠陥は減少する。しかしながら、このTi脱酸の場合、AI≦0.005 ωt%の溶鋼では、Ti濃度が0.010 ωt%以上になると、固相状態のTi酸化物がタンディッシュノズルの内面に地金を取り込んだ形で付着成長し、かえってノズルの閉塞を誘発するという新たな問題があった。

【0007】このような問題(ノズルの閉塞防止)を解決するために、特開平8-281391号公報では、AIレスTi脱酸鋼において、ノズルを通過する溶鋼の酸素量を制限することにより、ノズル内面に成長するTi<sub>2</sub>0。の成長を防止する方法を提案している。しかし、この方法の場合、酸素量の制限にも限界があることから、処理量が限られる(800トン程度)という別の問題があった。また、

閉塞の進行とともにモールド内湯面のレベル制御が不安 定になるため、根本的な解決にはなっていないのが実情 である。

【0008】また、この特開平8-281390号公報に開示の技術は、タンディッシュノズルの閉塞防止策として、溶鋼のSi濃度を適正化して介在物組成を $Ti_20_3$ の成長をすることにより、ノズル内面に成長する $Ti_20_3$ の成長を防止する方法を提案している。しかし、単にSi濃度を増加しても介在物中に $Si0_2$ を含有させることは難しく、少なくとも(wt%Si)/ (wt%Ti) >50を満足するようにしなければならない。したがって、鋼中のTi濃度が0.010 wt%の場合、 $Si0_2$  - Ti 酸化物を得るためには、Si 濃度は0.5 wt%以上が必要となる。しかし、Si の増加は材質の硬化を招き、また、めっき性の劣化を招く。Si 濃度の増加は鋼板表面性状への悪影響が大きくなり、根本的な解決方法を提供するものではない。

【0009】次に、特公平7-47764 号公報では、Mn: 0.03~1.5 wt%、Ti:0.02~1.5 wt%となるように脱酸 することにより、MnO を17~31wt%含有する MnOーTi 酸 化物からなる低融点の介在物を含有する非時効性冷延綱 板を提案している。この提案の場合、上記 MnO-Ti酸化 物は低融点であり、溶鋼中では液相状態となるため、溶 鋼がタンディッシュノズルを通過してもノズルに付着す ることなくモールドに注入されるので、タンディッシュ ノズルの閉塞を効果的に防止できる。しかしながら、森 岡泰行,森田一樹ら:鉄と鋼,81(1995),p.40の報告に あるように、MnO : 17~31%含有する MnO-Ti酸化物を 得るためには、Mn、Tiの酸素との親和力の違いから、溶 鋼中のMnとTiの濃度比を、(wt%Mn)/(wt%Ti)>10 0 にする必要がある。したがって、鋼中のTi 濃度が0.01 0 wt%の場合、所要のMnO -Ti酸化物を得るためには、 Mn濃度は1.0 wt%以上が必要である。しかし、Mn含有量 が1.0 xt%を超えると材質が硬化する。従って、MnD を 17~31wt%含有する MnO-Ti 酸化物の介在物を形成する ことは実際上困難であった。

【0010】さらに、特開平8-281394号公報では、AI レスTi脱酸鋼においてタンディッシュノズルの閉塞の防止策として、ノズルに  $Ca0 \cdot Zr0_2$ 粒を含有する材料を用いることにより、溶鋼中の $Ti_20_5$  がノズルに捕捉された場合、 $Ti0_2-Si0_2-AI_20_3$  -Ca0  $-Zr0_2$ 系の低融点介在物にしてその成長を防止する方法を提案している。しかしながら、溶鋼中の酸素濃度が高い場合、付着介在物の $Ti0_2$ 濃度が高くなって低融点化しないため、ノズル閉塞を防止することにはつながらず、一方で酸素濃度が低い場合には、ノズルが溶損する問題があり、十分な対策にはなっていない。

【OO11】また、上掲のノズル詰まり防止に関する各 従来技術は、連続鋳造プロセスにおいて、溶鋼をタンディッシュノズルからモールドへ注入するための浸漬ノズ ルには依然としてArガスやN。ガスを吹き込んで鋳造する 必要がある。しかし、その吹き込んだガスが鋳片の凝固 シェルに捕捉され、気泡性欠陥になるという問題が残さ れていた。さらに、重要なことは、従来の形態制御方法 で粒状の介在物にすると、これが鋼板に残留した場合、 従来のクラスター状介在物では起こり難かったプレス割 れが発生しやすくなり、大きな問題となることがあっ た。

#### [0012]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、従来技術が 抱える上述した問題点を解決課題とするものであり、ク ラスター状介在物等による表面欠陥が発生しにくく、大 型粒状の介在物に起因するプレス割れが生じがたい、表 面性状、内質ともに良好な冷延鋼板とその製造技術を提 案することにある。

#### [0013]

【課題を解決するための手段】発明者らは、上記の目的 を達成すべく鋭意研究を重ねた結果、以下の結論を導く に到った。

- 1)鋼板の表面性状を向上させるためには、介在物を低融点化して、連鋳におけるノズル詰まりを抑制することにより、パウダー巻き込み、気泡の付着を抑制することが必要である。
- 2) 鋼板内部の粒状介在物を特定の組成にすれば、介在物の凝集を抑制することが可能となる。この特定組成範囲を外れると、介在物が急速に凝集して、粗大化しやすくなる。
- 3)介在物組成は、溶鋼の組成によって一義的に定まるものではなく、速度論的に決まり、RH脱ガスなどの二次精錬処理中の攪拌以外に、特に脱酸剤の添加時期に影響される。この添加時期は、Al添加後に生成する Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>が核となり、その後に形成されるTi-Ca-Al-O系介在物の組成や粒径に大きく影響を及ぼす。

【OO14】このような知見の下に開発した本発明は、 $C \le 0.010$  wt%、 $Si \le 1.0$  wt%、 $Mn \le 3.0$  wt%、 $P \le 0.15$  wt%、 $S \le 0.05$  wt%、AI < 0.01 wt%、 $N \le 0.01$  wt%、0.015 wt%  $S \le 0.05$  wt%、 $S \ge 0.05$  wt%、 $S \ge 0.05$  wt%、 $S \ge 0.05$  wt%  $S \ge 0.$ 

【0015】また、上記発明鋼板は、出鋼後の溶鋼をAI およびTiにより脱酸したのちCaおよび/またはREMを添加する工程を経て製造するに当たり、AI添加前の酸素の量と、AIを添加してからTiを添加するまでの時間との間に、 $a_0/t \le 100$ (ただし、 $a_0:AI$ 添加前の酸素の量(ppm)、t:AIを添加してからTiを添加するまでの時間(min)の関係が成り立つようにして添

加することにより製造される。

[0016]

【発明の実施の形態】次に、本発明の構成要件を上記範囲に限定した理由について説明する。

(a)  $C \leq 0.010 \text{ wt}\%$ 

Cは、少なければ少ないほど深絞り性が向上し、その含有量を0.010 wt%以下とすることで良好な成形性が得られるので、0.010 wt%以下とした。

[0017] (b)  $Si \le 1.0 \text{ wt}\%$ 

Siは、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が1.0 wt%を超えると深絞り性が低下するので、1.0 wt%以下に限定した。

[0018] (c) Mn  $\leq 3.0$  wt%

Mnは、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が3.0 wt%を超えると深絞り性が低下するので、3.0 wt%以下に限定した。なお、好ましい範囲は0.01~2.0 wt%である。

[0019] (d)  $P \le 0.15wt\%$ 

Pは、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が0.15wt%を超えると、深絞り性が低下するので0.15wt%以下に限定した。 【0020】(e) S≤0.05wt%

Sは、少ないほど深絞り性が向上するので好ましいが、 その含有量が0.05wt%以下であれば、さほど悪影響が出 ないので、0.05wt%以下に限定した。

[0021] (f) Al < 0.01wt%

Alは、本発明においては重要な役割りを担う成分である。0.01wt%以上では、Al脱酸になり、巨大  $Al_2O_3$  クラスターが多量に生成し、表面性状を劣化させる。また、冷延一焼鈍時の粒成長性を制御できる $50\mu$ m以下の微細酸化物が少なくなるため、強度-伸びバランスが低下する。したがって、Al含有量は0.01wt%未満とした。【0022】(g) N $\leq 0.01$ wt%

Nは、少ないほど深絞り性が向上するので低減するのが 好ましいが、その含有量が0.01wt%以下であれば、さほ ど悪影響を及ぼさないので、0.01wt%以下に限定した。 【0023】(h) 0.015 wt%≦Ti≦0.1 wt%

Tiは、本発明鋼板において重要な元素であり、Ti脱酸により、50μm以下のサイズの微細な酸化物系介在物を形成させ、冷延一焼鈍時の粒成長性を制御して、強度一伸びバランスを向上させる成分である。さらに、この微細酸化物は、熱延板の微細化にも有効に作用するため、冷延一焼鈍後に{111}再結晶集合組織が発達してr値が向上する。このTi含有量が0.015 wt%未満では、添加の効果、即ち微細酸化物の量が少なすぎるため、所望の効果が得られなくなるので、下限を0.015 wt%に限定した。一方、0.1 wt %を超えて添加すると材質が硬化して成形加工性を損なうほか、コスト上昇をも招くので、上限を0.1 wt %とした。

【0024】(i) Caおよび/または金属REM≥0,0005

#### wt% (合計量)

Caおよび金属REMは、本発明において重要な元素であり、CaおよびREMのいずれか1種または2種を合計で0.0005wt%以上添加する必要がある。すなわち、溶鋼をTi脱酸した後、さらにCaおよびREMのいずれか1種または2種を合計で0.0005wt%以上添加することにより、Ti-Ca-AI-O系の低融点の酸化物系介在物に調整できる。このような調整を行うと、連続鋳造時に、地金を含んだTi酸化物のノズルへの付着を阻止して、ノズル閉塞を防ぐことができる。さらに、CaOおよび/またはREM酸化物は、冷延-焼鈍後の粒成長および熱延板の細粒化にも寄与する。なお、過剰なCa、REMの添加は鋼板の発錆を引き起こす原因ともなるので、0.005 wt%以下(合計量)の範囲で添加するのが望ましい。

【0025】(2) 鋼板中の介在物

本発明では、鋼中の介在物の組成を Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:10~30wt %、Caおよび/または金属REMの酸化物:5 ~30wt %、Ti酸化物:50~90wt%とすることによって、介在物 を低融点化し、かつ、溶鋼との濡れ性を増加させること により、介在物の凝集性を低下させる。その結果、鋳片 の大型粒状介在物が残留しなくなり、最終的には、鋼板 のプレス割れが防止され、プレス性の向上が達成され る。図1に、TiO<sub>2</sub> - CaO - A1<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 系状態図を示す。この 状態図から低融点の組成となるのは、とくにTiO。: Al。O 3: CaO の重量比が7:1.5:1.5 の付近にある。この ような傾向をもとにしてさらに検討を行い、本発明で は、低融点組成範囲として、Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:10~30xt%、Caお よび/または金属REMの酸化物:5~30wt%(合計 量)、Ti酸化物:50~90wt%と定めた。この範囲から外 れる組成では、タンディッシュより前の工程では介在物 は液相であるが、鋳型では溶鋼温度が低下するため、介 在物は固体となって急速に凝集が進行し、大型介在物を 生成するようになる。このようにして、本発明による組 成範囲では、大型介在物の生成が抑制され、プレス割れ を抑制することが可能になる。

【0026】本発明で上記組成に定める介在物径を50μm以下としたのは、おおよそ50μmを超える大きさの介在物はスラグやモールドフラックスの混入に起因するものが含まれるので、脱酸生成物の組成を定めるには、50μmを超える大きさの介在物は組成の対象から外さねばならないからである。なお、本発明における鋼板中の介在物の大きさとは、鋼板幅方向(圧延直角方向)の大きさを意味する。というのは、スラブ中に存在する介在物の寸法は、圧延により、圧延方向には伸長するものの、板幅方向にはほとんど変化しない。従って、鋼板幅方向の介在物寸法が上記範囲内のものは、スラブ段階でもこの寸法範囲にある微細なものと考えることができる。また、本発明でいう粒状または破断状の酸化物系介在物とは、縄スラブで生成した酸化物系介在物が比較的小さなものでは、その形を維持しているような粒状のもの、ま

た比較的大きなものでは熱延および冷延により圧延方向 に分断された破断状のものをそれぞれ意味する。

【0027】(3) 製造方法

本発明鋼板は、出鋼後の溶鋼をAIおよびTiにより脱酸し たのちCaおよび/またはREMを添加する工程により溶 製する。このとき、AI添加前の酸素量と、AIを添加して からTiを添加するまでの時間(すなわち、AI単独脱酸時 間)との間に、an /t≤100 (ただし、an : Al添 加前の酸素の量(ppm)、t:Alを添加してからTiを 添加するまでの時間(min))の関係が成り立つよう にして添加する必要がある。溶鋼(通常は、RH脱ガス 設備にて脱炭処理後の溶鋼)中に、Alを添加すると、そ の直後に Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> クラスターが生成する。図2に、各脱 酸剤添加後の介在物の写真を示す。この Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> クラス ターは大型化しやすく、大きいものでは1mm以上にな る。  $Al_2O_3$  クラスターの大きさと径は、Al添加前の溶解酸素量 aoでほぼ決まり、ao が大きいとクラスター の量、径とも大きくなる。そして、この Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> クラス ターは、Ti添加後のTi。O。、さらにCa添加後のTi-Al-Ca(REM) 系の球状介在物の組成や粒径に影響を及ぼす。 Ti添加前のAl<sub>2</sub> O<sub>3</sub> 量が多いと、最終の介在物の Al<sub>2</sub>O 。濃度が高くなり、かつ、介在物が凝集しやすくなって 粗大化することがわかった。また、AIを添加してからTi を添加するまでの時間は、Ti添加時に残留する大型のAl 202 クラスターを通じて、最終的に製品の大型介在物量 に影響を及ぼす。

【0028】これらの事実をベースにして導いたパラメータ $a_0$ /tの値を100以下にすると、介在物の組成が、 $Al_2O_3$ : $10\sim30$ wt%、Caおよび/または金属REMの酸化物: $5\sim30$ wt%、Ti酸化物: $50\sim90$ wt%となり低融点化が達成できる。その結果、タンディッシュや浸漬ノズル内に、酸化物等の付着防止のためのArや $N_2$ 等のガスを吹き込む必要がなくなり、吹き込みガスによる気泡性の欠陥も防止できる。しかも、このスラブをさらに、熱延、冷延、焼鈍することにより、表面性状と内質に優れた冷延綱板を製造することが可能となる。なお、本発明において、REM酸化物(例えば、 $La_2O_3$ ,  $CeO_2$ )は、CaOと同じ役割を果たすことを確認した。また、二

次精鍊設備で、RH脱ガス以外の処理、例えば、VODなどを使用した場合でも、介在物組成を本発明の範囲に制御できれば同様の効果が得られるのは言うまでもない

【0029】本発明鋼板を製造する際の他の条件として、スラブの加熱は、圧延荷重および結晶粒径の点から、900~1300℃の温度で行うのが望ましく、熱間圧延の終了温度も同様な理由で、650~960℃の範囲とするのが好ましい。また、冷間圧延における冷延圧下率は加工性確保の上から50~95%とすることが、冷延後の再結晶焼鈍の温度は 700~920 ℃とすることが望ましい。【0030】

【実施例】出鋼後リムド処理した溶鋼に、RH処理設備 にて、Alを添加し、次いでTiを添加した。その後、Ca (一部のものについてはREM)をワイヤーで添加し、 連続鋳造によりスラブとした。このスラブを熱延(終了 温度:820 ℃)、冷延、連続烧鈍(焼鈍温度:800 ℃) して、板厚0.75mmの冷延板および亜鉛めっき板とし た。以上の製造条件及び得られた冷延鋼板の各特性の調 査結果を表1及び表2にまとめて示す。なお、上記製造 工程において、A1添加前の溶解酸素量 a。は、濃淡電池 を利用した酸素プローブで測定した。また、鋼板の介在 物の組成は、EPMAやEDXなどの分析手法によっ て、50μm径以下の介在物個々の組成を分析し、10個の 値の平均値から求めた。さらに、冷延鋼板(冷延板およ び亜鉛めっき板)の表面性状は、鋼板の目視検査によ り、またプレス割れは、各10枚のサンプルについてバル ジ試験を行い、介在物によるネッキング個数を一定重量 当たりの個数として指数化した。表1、2から、a。/ tを100(ppm/min)以下にして、介在物の組 成を調整した発明例は、表面性状、耐プレス割れ性とも に大幅に向上することがわかる。なお、連続鋳造工程に おけるイマージョンノズルの閉塞は本発明では生じなか ったが、一方、鋼中のAI 濃度が0.01%以上の場合(AIキ ルド鋼)には、浸漬ノズルからのAr吹きを行わないとノ ズル閉塞を起こして鋳造不能となった。

[0031]

【表1】

	鋼 板 の 成 分 (wt %)										
	С	Si	Ka	P	S	Al	Ti	Ca	REM	N	
比較例 1	0. 002	0. 02	0, 08	0. 015	0, 005	0.003	0. 070	0.0020	<u> </u>	0. 0035	
比較例2	0.002	0. 02	0.08	0. 016	0, 007	0. 003	0.045	0.0025		0. 0030	
比較例3	0. 002	0, 02	0. 08	0.014	0. 004	0. 003	0. 090	0,0010		0. 0026	
比較例4	0. 01	0. 02	0. 08	0. 020	0. 007	0, 003	0. 045	0. 0027		0.0028	
発明例 1	0. 002	0, 02	0. 08	0. 018	0. 005	0. 003	0.045	0,0020	-	0. 0030	
発明例2	0. 002	0, 02	0.08	0. 020	0.004	0. 003	0.048	0, 0020	_	0. 0043	
発明例3	0.002	0, 02	0. 08	0. 015	0.007	0. 003	0. 050	0, 0020	-	0. 0035	
発明例4	0, 01	0. 02	0.08	0. 021	0.003	0. 001	0, 045	0. 0005	0.0010	0. 0028	

[0032]

### 【表2】

1	Al認知道 配表 ao (ppn)	Al添加から Ti添加迄の 時間t (min)	Ti 松加後 処理時間 (nin)	a,/t	スラブ 中 介在物 の形態	;	个在物組	裁面	ルス		
						TiO:	Al 103	C40	REM-O	姓伏	割れ
比较例1	540	4.5	7	120	貸状	55	35	15	0	0	×
比較例2	547	4. 4	7	124	球状	50	25	25	0	0	0
比較例3	700	5. 5	10	127	球状	91	5	4	0	Δ	×
比較何4	450	2,8	20	161	球状	40	30	30	0	۵	×
発明例 1	700	17. 5	7	40	除状	50	25	25	0	0	Ø
発明例 2	700	11.3	В	62	球状	60	15	25	0	0	0
発明例3	500	5. 0	8	100	球状	70	10	20	0	<b>©</b>	0
発明例 4	500	5. 6	10	89	珠状	85	Ó	1	4	6	0

表面性状、プレス割れ… 〇:良好、 〇:若子問題あり、 ×:思い

[0033]

【発明の効果】以上説明したように、本発明によれば、連続鋳造時にArやNa等のガスを吹き込まずともイマージョンノズルの閉塞を引き起こすことがなく、しかも冷延鋼板の表面は非金属介在物に起因する表面欠陥がなく、

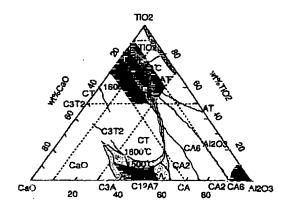
内部での粗大な介在物もないのでプレス割れも回避でき、優れたプレス性が得られる。

【図面の簡単な説明】

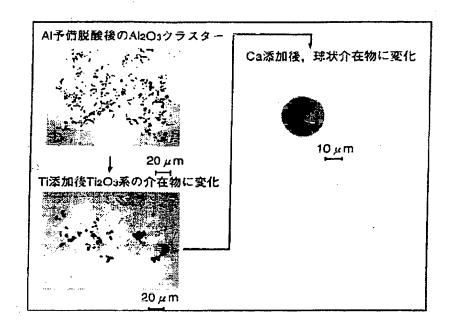
【図1】Ti-Ca-Al-O系の状態図である。

【図2】酸化物系介在物の形状変化を示す図である。

### 【図1】



## 【図2】



フロントページの続き

(72)発明者 反町 健一

千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製 鉄株式会社技術研究所内 (72)発明者 鍋島 誠司

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目(番地な し) 川崎製鉄株式会社水島製鉄所内 Fターム(参考) 4K020 AA22 AC07 AC09 BB22